



LATIHAN INDIVIDU HUKUM AVOGADRO

1. Pada suhu dan tekanan tertentu, m molekul H_2S bervolume 0,25 L. Pada suhu dan tekanan yang sama, berapa volume $4m$ molekul NH_3 ?
2. Pada suhu dan tekanan yang sama, 2 mol gas X memiliki volume 8 L. berapakah volume 5 mol gas X?
3. Pada kondisi yang sama, 3 mol gas Y memiliki volume 1,5 L. berapakah volume $6m$ Molekul gas Y?
4. Pada suhu dan tekanan tetap, 1 mol gas Z memiliki volume 6 L. tentukan
 - a. Volume 0,5 mol gas Z
 - b. Volume 3 mol gas Z